

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/001388

International filing date: 01 February 2005 (01.02.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP  
Number: 2004-030014  
Filing date: 06 February 2004 (06.02.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 24 February 2005 (24.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland  
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

02.02.2005

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日            2 0 0 4 年   2 月   6 日  
Date of Application:

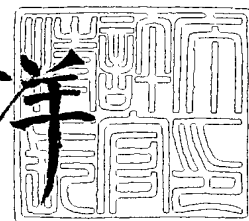
出 願 番 号            特 願 2 0 0 4 - 0 3 0 0 1 4  
Application Number:  
[ST. 10/C] :            [ J P 2 0 0 4 - 0 3 0 0 1 4 ]

出   願   人            国立大学法人山口大学  
Applicant(s):           日産化学工業株式会社

2 0 0 4 年 1 0 月 1 8 日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小 川 洋



【書類名】 特許願  
【整理番号】 16031  
【提出日】 平成16年 2月 6日  
【あて先】 特許庁長官 今井 康夫 殿  
【国際特許分類】 H01G 9/04  
【発明者】  
    【住所又は居所】 山口県宇部市常盤台2丁目16番1号 山口大学工学部 応用化学工学科内  
    【氏名】 森田 昌行  
【発明者】  
    【住所又は居所】 山口県宇部市常盤台2丁目16番1号 山口大学工学部 応用化学工学科内  
    【氏名】 吉本 信子  
【発明者】  
    【住所又は居所】 山口県宇部市常盤台2丁目16番1号 山口大学工学部 応用化学工学科内  
    【氏名】 向井 泰晃  
【発明者】  
    【住所又は居所】 千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工業株式会社 機能材料研究所内  
    【氏名】 笠井 幹生  
【発明者】  
    【住所又は居所】 千葉県船橋市坪井町722番地1 日産化学工業株式会社 機能材料研究所内  
    【氏名】 古性 均  
【特許出願人】  
    【識別番号】 391012464  
    【氏名又は名称】 山口大学長  
【特許出願人】  
    【識別番号】 000003986  
    【氏名又は名称】 日産化学工業株式会社  
【代理人】  
    【識別番号】 100079304  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 小島 隆司  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100114513  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 重松 沙織  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100120721  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 小林 克成  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100124590  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 石川 武史  
【手数料の表示】  
    【予納台帳番号】 003207  
    【納付金額】 10,500円

【その他】

【提出物件の目録】

【物件名】

【物件名】

【物件名】

国等以外のすべての者の持ち分の割合 1 / 2

特許請求の範囲 1

明細書 1

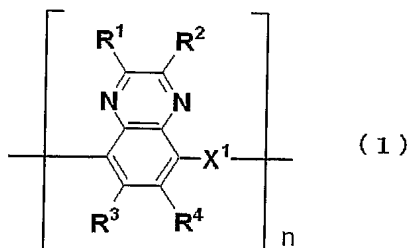
要約書 1

## 【書類名】 特許請求の範囲

## 【請求項 1】

式 (1) で表されるポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として含むことを特徴とするエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化 1】



(式中、 $R^1$  及び  $R^2$  は、それぞれ独立して、水素原子、水酸基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Y で置換されていてもよいフェニル基、Y で置換されていてもよいピリジル基、Y で置換されていてもよいビフェニル基、Y で置換されていてもよいナフチル基、Y で置換されていてもよいチエニル基、Y で置換されていてもよいピロリル基、Y で置換されていてもよいフリル基又は Y で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、ここで、 $R^1$  と  $R^2$  とが単結合で結合して環を形成していてもよく、

$R^3$  及び  $R^4$  は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Y で置換されていてもよいフェニル基、Y で置換されていてもよいピリジル基、Y で置換されていてもよいビフェニル基、Y で置換されていてもよいナフチル基、Y で置換されていてもよいチエニル基、Y で置換されていてもよいピロリル基、Y で置換されていてもよいフリル基又は Y で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、ここで、 $R^3$  と  $R^4$  とが単結合で結合して環を形成していてもよく、

$X^1$  は、 $-NH-R^5-NH-$  又は  $-NH-R^6-$  を表し、

$R^5$  及び  $R^6$  は、それぞれ独立して、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 、Y で置換されていてもよい 2 価のベンゼン環、Y で置換されていてもよい 2 価のピリジン環、Y で置換されていてもよい 2 価のビフェニル基、Y で置換されていてもよい 2 価のナフタレン環、Y で置換されていてもよい 2 価のチオフェン環、Y で置換されていてもよい 2 価のピロール環、Y で置換されていてもよい 2 価のフラン環又は Y で置換されていてもよい縮合ヘテロ環を表し、

Y は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノアルキル基、Z で置換されていてもよいフェニル基、Z で置換されていてもよいピリジル基、Z で置換されていてもよいビフェニル基、Z で置換されていてもよいナフチル基、Z で置換されていてもよいチエニル基、Z で置換されていてもよいピロリル基、Z で置換されていてもよいフリル基又は Z で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し (ただし、Y が 2 個以上の場合には同一か相互に異なってもよい)、

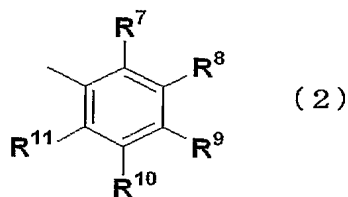
Z は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し (ただし、Z が 2 個以上の場合には同一か相互に異なってもよい。)、

n は、少なくとも 2 以上の整数を表す。)

## 【請求項 2】

前記  $R^1$  及び  $R^2$  が、それぞれ独立して、式 (2) で表されることを特徴とする請求項 1 記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化2】



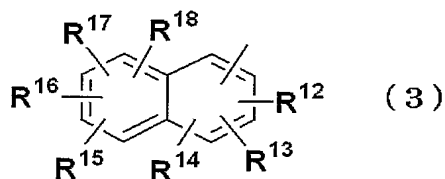
(式中 $R^7 \sim R^{11}$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_4$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_4$ シアノアルキル基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

## 【請求項3】

前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(3)で表されることを特徴とする請求項1記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化3】



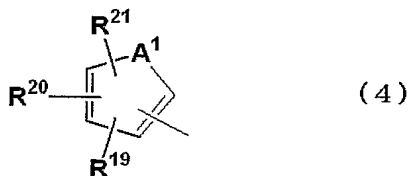
(式中 $R^{12} \sim R^{18}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

## 【請求項4】

前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(4)で表されることを特徴とする請求項1記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化4】



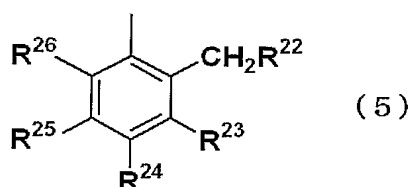
(式中 $R^{19} \sim R^{21}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し、 $A^1$ はNH、O又はSを表す。)

## 【請求項 5】

前記  $R^1$  及び  $R^2$  が、それぞれ独立して、式 (5) で表されることを特徴とする請求項 1 記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化 5】



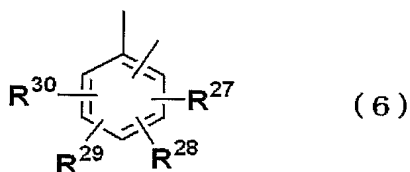
(式中  $R^{22}$  は、ハロゲン原子又はシアノ基を表し、 $R^{23} \sim R^{26}$  は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Z で置換されていてもよいフェニル基、Z で置換されていてもよいナフチル基又は Z で置換されていてもよいチエニル基を表し、

Z は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

## 【請求項 6】

前記  $R^5$  が、式 (6) で表されることを特徴とする請求項 1 ～ 5 のいずれか 1 項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化 6】



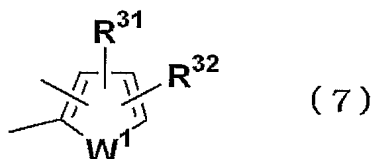
(式中  $R^{27} \sim R^{30}$  は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Z で置換されていてもよいフェニル基、Z で置換されていてもよいナフチル基又は Z で置換されていてもよいチエニル基を表し、

Z は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

## 【請求項 7】

前記  $R^5$  が、式 (7) で表されることを特徴とする請求項 1 ～ 5 のいずれか 1 項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

## 【化 7】



(式中  $R^{31} \sim R^{32}$  は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Z で置換されていてもよいフェニル基、Z で置換されていてもよいナフチル基又は Z で置換されていてもよいチエニル基を表し、

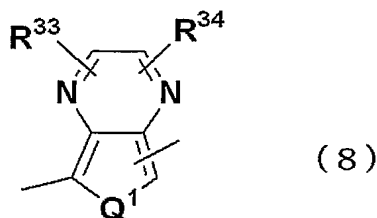
Z は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノ

アルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し、 $W^1$ はNH、O又はSを表す。)

【請求項 8】

前記 $R^5$ が、式(8)で表されることを特徴とする請求項1～5のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化 8】



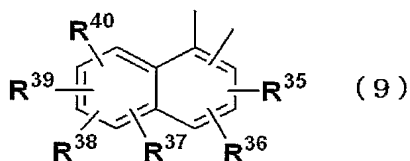
(式中 $R^{33} \sim R^{34}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し、 $Q^1$ はNH、O又はSを表す。)

【請求項 9】

前記 $R^5$ が、式(9)で表されることを特徴とする請求項1～5のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化 9】



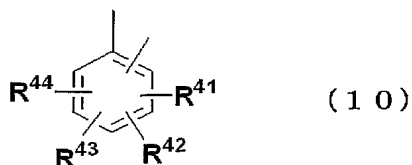
(式中 $R^{35} \sim R^{40}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

【請求項 10】

前記 $R^6$ が、式(10)で表されることを特徴とする請求項1～9のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化 10】



(式中 $R^{41} \sim R^{44}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されて



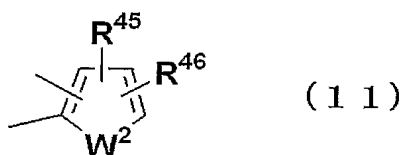
いてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>ハロアルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

【請求項11】

前記R<sup>6</sup>が、式(11)で表されることを特徴とする請求項1～9のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化11】



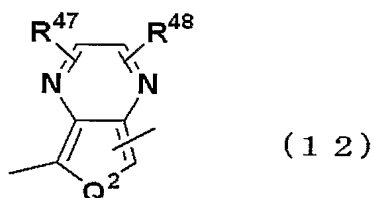
(式中R<sup>45</sup>～R<sup>46</sup>は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>ハロアルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し、W<sup>2</sup>はNH、O又はSを表す。)

【請求項12】

前記R<sup>6</sup>が、式(12)で表されることを特徴とする請求項1～9のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化12】



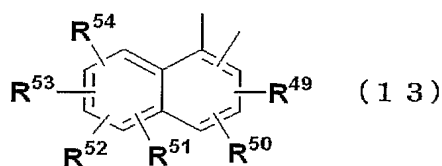
(式中R<sup>47</sup>～R<sup>48</sup>は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>ハロアルキル基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>アルコキシ基、C<sub>1</sub>～C<sub>10</sub>シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し、Q<sup>2</sup>はNH、O又はSを表す。)

【請求項13】

前記R<sup>6</sup>が、式(13)で表されることを特徴とする請求項1～9のいずれか1項記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化13】



(式中R<sup>49</sup>～R<sup>54</sup>は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハ

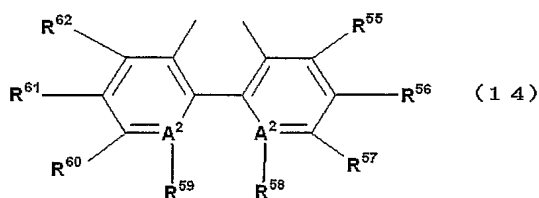
ロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。)

【請求項 14】

前記 $R^1$ と $R^2$ とが環を形成して、式(14)で表されることを特徴とする請求項1記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化14】



(式中 $A^2$ はC又はNを表し、 $A^2$ がCのとき $R^{55} \sim R^{62}$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表し、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。ただし、 $A^2$ がNのとき、 $R^{58}$ 及び $R^{59}$ は存在しない。)

【請求項 15】

請求項1～14のいずれか1項に記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極を備えることを特徴とするエネルギー貯蔵デバイス。

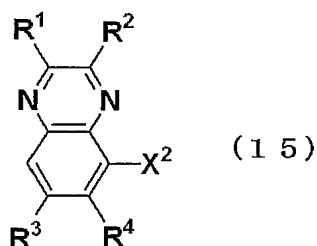
【請求項 16】

前記式(1)で表されるポリアミノキノキサリン化合物からなる電極活物質を集電板電極上に塗布積層することを特徴とする請求項1～14のいずれか1項に記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極の製造方法。

【請求項 17】

式(15)で表されるアミノキノキサリン化合物を集電板電極上で電解重合することを特徴とする請求項1～14のいずれか1項に記載のエネルギー貯蔵デバイス用電極の製造方法。

【化15】



(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は、それぞれ独立して、水素原子、水酸基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいピリジル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール

基を表し、ここで、 $R^1$ と $R^2$ とが単結合で結合して環を形成していてもよく、

$R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいピリジル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、ここで、 $R^3$ と $R^4$ とが単結合で結合して環を形成していてもよく、

$X^2$ は、 $-NH-R^{63}-NH_2$ 又は $-NH-R^{64}$ を表し、

$R^{63}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 、Yで置換されていてもよい2価のベンゼン環、Yで置換されていてもよい2価のピリジン環、Yで置換されていてもよい2価のビフェニル基、Yで置換されていてもよい2価のナフタレン環、Yで置換されていてもよい2価のチオフエン環、Yで置換されていてもよい2価のピロール環、Yで置換されていてもよい2価のフラン環又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロ環を表し、

$R^{64}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、アセチル基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいピリジル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、

Yは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいピリジル基、Zで置換されていてもよいビフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基、Zで置換されていてもよいチエニル基、Zで置換されていてもよいピロリル基、Zで置換されていてもよいフリル基又はZで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し（ただし、Yが2個以上の場合は同一か相互に異なってもよい）、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。（ただし、Zが2個以上の場合は同一か相互に異なってもよい。））

【書類名】明細書

【発明の名称】エネルギー貯蔵デバイス用電極及びその製造方法

【技術分野】

【0001】

本発明は、エネルギー貯蔵デバイス用電極及びその製造方法に関し、さらに詳述すると、アミノキノキサリン重合体を電極活物質として含むエネルギー貯蔵デバイス用電極及びその製造方法に関する。

【背景技術】

【0002】

エネルギー貯蔵デバイスの1つとして知られる電気二重層キャパシタは、一般的に多孔質材料を含む一对の分極性電極、セパレータ及び電解質溶液などから構成される。この電気二重層キャパシタは、電極界面におけるイオンの移動により発生する電気二重層に起因する電気エネルギーを充放電機構として利用するデバイスであり、電極活物質の電気化学反応を伴わないことから、二次電池のような寿命を持たない上、瞬時充放電特性に優れ、広い温度範囲で安定した充放電特性を示し、かつ繰り返しによる性能低下が少ないという特性を有している。

【0003】

従来、電気二重層キャパシタの静電容量は、分極性電極の表面積と比例的な関係にあるとされ、比表面積の大きな多孔質材料を分極性電極に使用することで、これを高める検討がなされてきた。

すなわち、分極性電極は、一般的に、炭素質材料等の多孔質材料、導電補助材であるアセチレンブラック、結着材であるフッ素系ポリマーまたはゴム系ポリマーを混練して得られる電極用組成物を集電板に貼り付けることで作製されるものであるが、例えば、炭素質材料として、高い導電性を示すとともに電気化学的に比較的安定な比表面積の大きい活性炭（多孔質炭素材料）を使用することで、静電容量を高める試みがなされてきた。

具体的には、石炭、石炭コークス、ヤシ殻、木粉、樹脂などの炭素質原料に、水蒸気、空気、酸素、 $\text{CO}_2$ などの酸化性ガス、または塩化亜鉛、水酸化カリウムなどの薬品により細孔を形成する賦活化（多孔質化）処理を施して得られる比表面積の大きい活性炭が用いられている。

【0004】

ところで、近年、電子機器、電気自動車などの開発が進展するにつれて、電気二重層キャパシタを初めとしたエネルギー貯蔵デバイスの基本設計も変わりつつある。

例えば、電気二重層キャパシタにおいては、エネルギーを高密度化して小型軽量化を図る必要があることから、多孔質材料の単位質量当りの静電容量 ( $\text{F/g}$ ) だけでなく、単位体積当りの静電容量 ( $\text{F/cm}^3$ ) も向上させるなどの工夫をする必要が出てきている

（特許文献2：特開2000-68164号公報、特許文献3：特開2000-100668号公報、特許文献5：特開平11-214270号公報参照）。

【0005】

多孔質材料（分極性電極）の単位質量当たりの静電容量は、上述のように比表面積の大きな多孔質材料を使用することで、高めることができる。

しかし、比表面積の増加に伴い、多孔質材料の密度（充填）は低下するため、単位体積当りの静電容量は、必ずしも比表面積の増加と比例的な関係にはない。それどころか、比表面積がある程度以上に大きくなると、単位体積当りの静電容量はむしろ低下する傾向にあることが知られている。

このように多孔質材料の比表面積の増加を図るという手法のみでは、電気二重層キャパシタの静電容量を増加させることには限界があり、近年要求されるレベルのエネルギーの高密度化を図ることは困難であった（特許文献1：特開平11-317333号公報、特許文献4：特開平11-297577号公報参照）。

【0006】

一方、電極活物質として導電性高分子を用いたポリマー電池又はキャパシタ等のエネル

ギー貯蔵デバイスの開発がなされている。

正極・負極とも同種の導電性高分子を使用する場合、正負極の酸化・還元電位に依存している反応電位を広くすることには限界があり、高い電圧で動作するポリマー電池又はキャパシタを作製することは一般的に困難であった。

ポリチオフェンは、参照極に銀／酸化銀電極を用いて測定した場合、酸化側で約 0.7 V、還元側で約 2.3 V の位置にそれぞれ HOMO 及び LUMO が観察される物質である。このため、正負極とも同種の導電性高分子で広い電位活性を示すことが期待でき、ポリチオフェンを用い、電圧範囲が広い電極を得る検討が行われている（非特許文献 1：ジャーナル パワーソース）。

#### 【0007】

また、正極及び負極に用いる導電性高分子の種類を異なるものとし、より酸化され易い導電性高分子と、より還元され易い導電性高分子とをそれぞれ正極及び負極に用いることで、広い電圧範囲で使用でき、しかも容量が高いポリマー電池又はキャパシタが開発されている（特許文献 6：特開 2002-134162 号公報）。この技術では、正極活物質として、ポリ-5-シアノインドールが、負極活物質として、ポリフェニルキノキサリンが使用されている。

しかし、このエネルギー貯蔵デバイスは、上述のように正負極で異なる分子を用いる必要があるので、生産性の面で欠点を有していることから、正負両極に使用でき、広い電位活性を示す電極活物質となり得る導電性高分子化合物の開発が望まれている。

#### 【0008】

【特許文献 1】特開平 11-317333 号公報

【特許文献 2】特開 2000-68164 号公報

【特許文献 3】特開 2000-100668 号公報

【特許文献 4】特開平 11-297577 号公報

【特許文献 5】特開平 11-214270 号公報

【特許文献 6】特開 2002-134162 号公報

【非特許文献 1】ジャーナル パワーソース 47 巻、89 頁、1994 年

#### 【発明の開示】

#### 【発明が解決しようとする課題】

#### 【0009】

本発明は、このような事情に鑑みてなされたものであり、エネルギーレベルを高密度化することができ結果、デバイスの小型軽量化を図ることのできるエネルギー貯蔵デバイス用電極及びその製造方法を提供することを目的とする。

#### 【課題を解決するための手段】

#### 【0010】

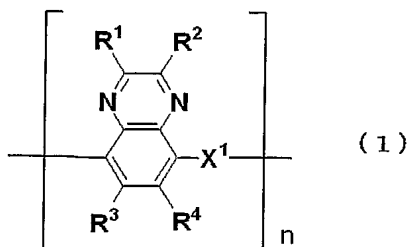
本発明者らは、上記目的を達成するために鋭意検討を重ねた結果、新規なアミノキノキサリン化合物を重合させてなる導電性高分子を電極活物質として含む電極が、当該高分子化合物の酸化還元反応及び当該高分子化合物表面に発生する電気二重層の両者をエネルギー源として用いることが可能となるため、従来の活性炭を主成分とする電極を用いたデバイスよりも高容量の蓄電が可能となることを見出し、本発明を完成した。

#### 【0011】

すなわち、本発明は、

1. 式 (1) で表されるポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として含むことを特徴とするエネルギー貯蔵デバイス用電極、

## 【化1】

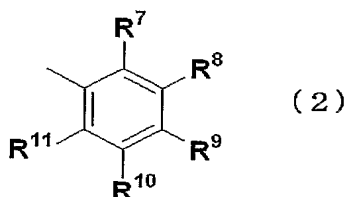


(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は、それぞれ独立して、水素原子、水酸基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいピリジル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、ここで、 $R^1$ と $R^2$ とが単結合で結合して環を形成していてもよく、 $R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいピリジル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し、ここで、 $R^3$ と $R^4$ とが単結合で結合して環を形成していてもよく、 $X^1$ は、 $-\text{NH}-R^5-\text{NH}-$ 又は $-\text{NH}-R^6-$ を表し、 $R^5$ 及び $R^6$ は、それぞれ独立して、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-\text{C}(\text{O})\text{CH}_2-$ 、 $-\text{CH}_2\text{C}(\text{O})-$ 、Yで置換されていてもよい2価のベンゼン環、Yで置換されていてもよい2価のピリジン環、Yで置換されていてもよい2価のビフェニル基、Yで置換されていてもよい2価のナフタレン環、Yで置換されていてもよい2価のチオフェン環、Yで置換されていてもよい2価のピロール環、Yで置換されていてもよい2価のフラン環又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロ環を表し、Yは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいピリジル基、Zで置換されていてもよいビフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基、Zで置換されていてもよいチエニル基、Zで置換されていてもよいピロリル基、Zで置換されていてもよいフリル基又はZで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し(ただし、Yが2個以上の場合には同一か相互に異なってもよい)、

Zは、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$ シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表し(ただし、Zが2個以上の場合には同一か相互に異なってもよい。)、nは、少なくとも2以上の整数を表す。)

2. 前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(2)で表されることを特徴とする1のエネルギー貯蔵デバイス用電極、

## 【化2】

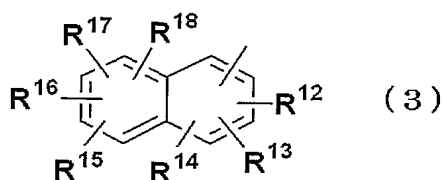


(式中 $R^7 \sim R^{11}$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_4$ ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、 $C_1 \sim C_4$ シアノアルキル基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいピリジル基、Zで置換されていてもよいビフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基、Zで置換されていてもよいチエニル基、Zで置換されていてもよいピロリル基、Zで置換されていてもよいフリル基又はZで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表し(ただし、Zが2個以上の場合には同一か相互に異なってもよい。))、nは、少なくとも2以上の整数を表す。)

ル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表す。Zは、上記と同じ。)

3. 前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(3)で表されることを特徴とする1のエネルギー貯蔵デバイス用電極、

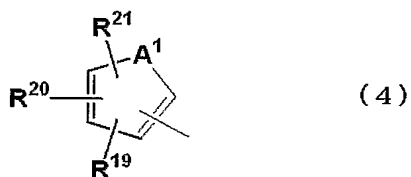
【化3】



(式中 $R^{12} \sim R^{18}$ は、それぞれ独立して、環上の任意の位置で置換している水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Zで置換されていてもよいフェニル基、Zで置換されていてもよいナフチル基又はZで置換されていてもよいチエニル基を表す。Zは、上記と同じ。)

4. 前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(4)で表されることを特徴とする1のエネルギー貯蔵デバイス用電極。

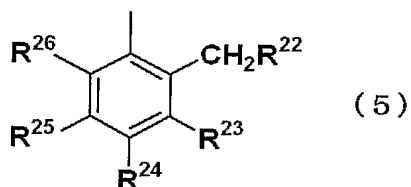
【化4】



(式中 $R^{19} \sim R^{21}$ は、上記 $R^{12}$ と同じ。 $A^1$ はNH、O又はSを表す。)

5. 前記 $R^1$ 及び $R^2$ が、それぞれ独立して、式(5)で表されることを特徴とする1のエネルギー貯蔵デバイス用電極、

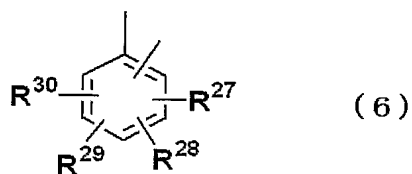
【化5】



(式中 $R^{22}$ は、ハロゲン原子又はシアノ基を表す。 $R^{23} \sim R^{26}$ は、上記 $R^7$ と同じ。)

6. 前記 $R^5$ が、式(6)で表されることを特徴とする1～5のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

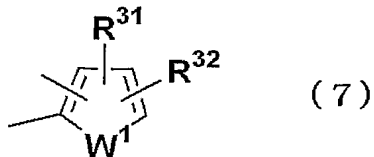
【化6】



(式中 $R^{27} \sim R^{30}$ は、上記 $R^{12}$ と同じ)

7. 前記 $R^5$ が、式(7)で表されることを特徴とする1～5のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

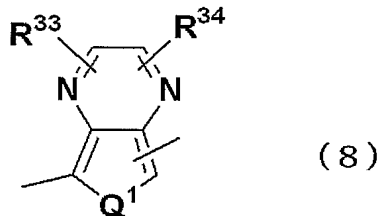
## 【化 7】



(式中  $R^{31} \sim R^{32}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。  $W^1$  は NH、O 又は S を表す。)

8. 前記  $R^5$  が、式 (8) で表されることを特徴とする 1～5 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

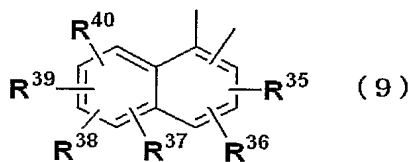
## 【化 8】



(式中  $R^{33} \sim R^{34}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。  $Q^1$  は NH、O 又は S を表す。)

9. 前記  $R^5$  が、式 (9) で表されることを特徴とする 1～5 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

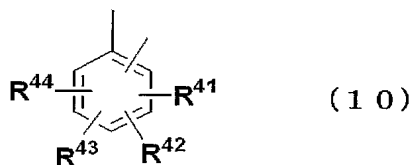
## 【化 9】



(式中  $R^{35} \sim R^{40}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。)

10. 前記  $R^6$  が、式 (10) で表されることを特徴とする 1～9 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

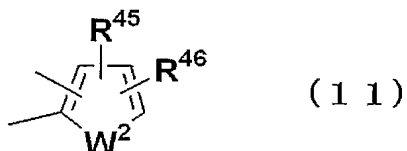
## 【化 10】



(式中  $R^{41} \sim R^{44}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。)

11. 前記  $R^6$  が、式 (11) で表されることを特徴とする 1～9 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

## 【化 11】

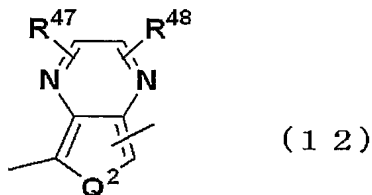


(式中  $R^{45} \sim R^{46}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。  $W^2$  は NH、O 又は S を表す。)

12. 前記  $R^6$  が、式 (12) で表されることを特徴とする 1～9 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、



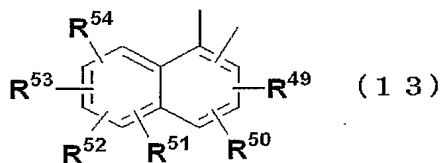
## 【化 1 2】



(式中  $R^{47} \sim R^{48}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。  $Q^2$  は NH、O 又は S を表す。)

13. 前記  $R^6$  が、式 (13) で表されることを特徴とする 1～9 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極、

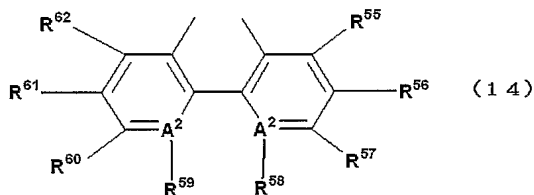
## 【化 1 3】



(式中  $R^{49} \sim R^{54}$  は、上記  $R^{12}$  と同じ。)

14. 前記  $R^1$  と  $R^2$  とが環を形成して、式 (14) で表されることを特徴とする 1 のエネルギー貯蔵デバイス用電極、

## 【化 1 4】



(式中  $A^2$  は C 又は N を表し、 $A^2$  が C のとき  $R^{55} \sim R^{62}$  は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、Z で置換されていてもよいフェニル基、Z で置換されていてもよいナフチル基又は Z で置換されていてもよいチエニル基を表し、

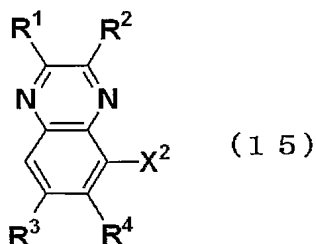
Z は、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、エポキシ基、ビニル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  ハロアルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$  アルコキシ基、 $C_1 \sim C_{10}$  シアノアルキル基、フェニル基、ビフェニル基、ナフチル基、チエニル基、ピロリル基、フリル基又は縮合ヘテロアリール基を表す。ただし、 $A^2$  が N のとき、 $R^{58}$  及び  $R^{59}$  は存在しない。)

15. 請求項 1～14 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極を備えることを特徴とするエネルギー貯蔵デバイス、

16. 前記式 (1) で表されるポリアミノキノキサリン化合物からなる電極活物質を集電板電極上に塗布積層することを特徴とする 1～14 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極の製造方法、

17. 式 (15) で表されるアミノキノキサリン化合物を集電板電極上で電解重合することとを特徴とする 1～14 のいずれかのエネルギー貯蔵デバイス用電極の製造方法

## 【化 1 5】



(式中、 $R^1 \sim R^4$ は、上記と同じ。 $X^2$ は、 $-NH-R^{63}-NH_2$ 又は $-NH-R^{64}$ を表し、 $R^{63}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 、 $Y$ で置換されていてもよい2価のベンゼン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のピリジン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のビフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよい2価のナフタレン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のチオフェン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のピロール環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のフラン環又は $Y$ で置換されていてもよい縮合ヘテロ環を表し、 $R^{64}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、アセチル基、 $Y$ で置換されていてもよいフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいピリジル基、 $Y$ で置換されていてもよいビフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいナフチル基、 $Y$ で置換されていてもよいチエニル基、 $Y$ で置換されていてもよいピロリル基、 $Y$ で置換されていてもよいフリル基又は $Y$ で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基を表す。 $Y$ は、上記と同じ。)

を提供する。

#### 【発明の効果】

##### 【0012】

本発明のエネルギー貯蔵デバイス用電極の電極活物質として用いられている上記式(1)で示されるポリアミノキノキサリン化合物は、優れた耐熱性を有し、プロトン移動を伴う電気化学的酸化還元を容易にコントロールでき、かつサイクル性に富むものである。

また、上記ポリアミノキノキサリン化合物は、その一分子内に電子受容性部と電子供与性部とを併せ持っているため、正極・負極のどちらにでも使用できるだけでなく、広い電位活性を示す導電性高分子化合物である。

このポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として使用した本発明のエネルギー貯蔵デバイス用電極を備えて構成されるデバイスは、高容量の蓄電が可能となる。

特に電気二重層キャパシタ用電極として用いた場合、電極活物質の酸化還元反応とその表面に発生する電気二重層の両者がエネルギー源として機能するため、従来の活性炭のみの電気二重層キャパシタより高容量の蓄電が可能となる。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

##### 【0013】

以下、本発明についてさらに詳しく説明する。

本発明に係るエネルギー貯蔵デバイス用電極は、上記式(1)で表されるポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として含むことを特徴とするものである。

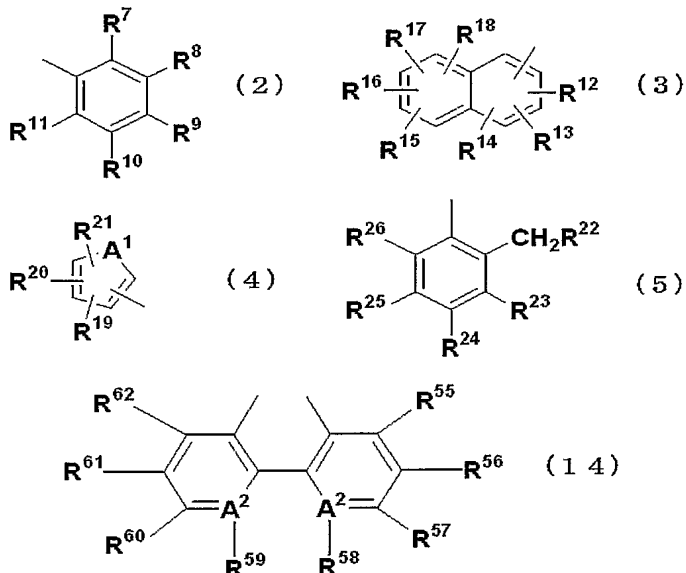
まず、式(1)又は式(15)で示されるアミノキノキサリン化合物、ポリアミノキノキサリン化合物について説明する。

式(1)及び式(15)において、 $R^1$ 及び $R^2$ は、それぞれ独立して、 $Y$ で置換されていてもよいフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいビフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいナフチル基、 $Y$ で置換されていてもよいチエニル基、 $Y$ で置換されていてもよいピロリル基、 $Y$ で置換されていてもよいフリル基又は $Y$ で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基である。

具体的には、下記式(2)～(5)及び(14)で示されるものが挙げられる。

##### 【0014】

## 【化 16】



## 【0015】

また、アミノキノキサリン化合物の溶解性を考慮した場合、 $R^1$ 及び $R^2$ は、さらに置換基Yで置換されていることが好ましく、置換基Yとしては、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基又は $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基が好適であり、 $C_1 \sim C_5$ アルキル基又は $C_1 \sim C_5$ アルコキシ基がより好ましい。

一方、 $R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基（1級～3級）、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基、Yで置換されていてもよいフェニル基、Yで置換されていてもよいビフェニル基、Yで置換されていてもよいナフチル基、Yで置換されていてもよいチエニル基、Yで置換されていてもよいピロリル基、Yで置換されていてもよいフリル基又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基である。

## 【0016】

$R^3$ 及び $R^4$ がアルキル基及びアルコキシル基の場合、導電率を考慮すると、それらの炭素数は、1～5であることが好ましい。

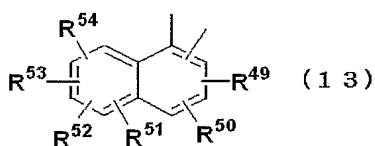
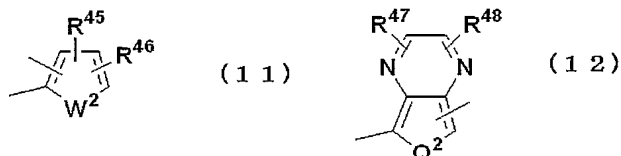
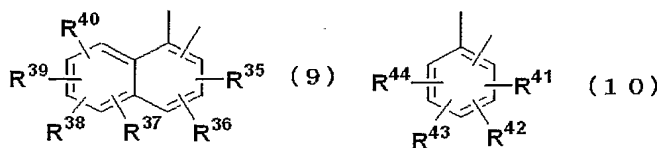
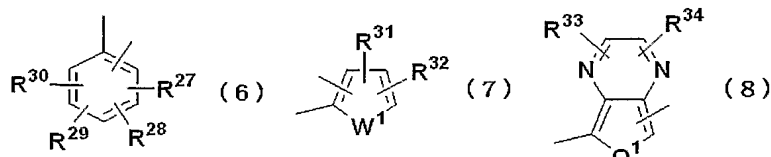
酸化還元電位を良好にするという点から、 $R^3$ 及び $R^4$ は、フェニル基、ナフチル基又はチエニル基が好ましい。さらに、電気特性という点から、これらの基も、さらに置換基Yで置換されていることが好ましい。置換基Yとしては、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基が好ましく、 $C_1 \sim C_5$ アルキル基又は $C_1 \sim C_5$ アルコキシ基がより好ましい。

## 【0017】

また、上記式(1)において、 $R^5$ 及び $R^6$ は、それぞれ独立して、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 、Yで置換されていてもよい2個のベンゼン環、Yで置換されていてもよい2個のピリジン環、Yで置換されていてもよい2個のビフェニル基、Yで置換されていてもよい2個のナフタレン環、Yで置換されていてもよい2個のチオフェン環、Yで置換されていてもよい2個のピロール環、Yで置換されていてもよい2個のフラン環又はYで置換されていてもよい縮合ヘテロ環である。具体的には、下記式(6)～(13)で示される基が挙げられる。

## 【0018】

## 【化 17】



## 【0019】

上記式(15)において、 $R^{63}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 、 $Y$ で置換されていてもよい2価のベンゼン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のピリジン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のビフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよい2価のナフタレン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のチオフェン環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のピロール環、 $Y$ で置換されていてもよい2価のフラン環又は $Y$ で置換されていてもよい縮合ヘテロ環であり、 $R^{64}$ は、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、アセチル基、 $Y$ で置換されていてもよいフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいピリジル基、 $Y$ で置換されていてもよいビフェニル基、 $Y$ で置換されていてもよいナフチル基、 $Y$ で置換されていてもよいチエニル基、 $Y$ で置換されていてもよいピロリル基、 $Y$ で置換されていてもよいフリル基又は $Y$ で置換されていてもよい縮合ヘテロアリール基である。

## 【0020】

上記 $R^5$ 、 $R^{63}$ 及び $R^{64}$ は、酸化還元電位を良好にするという点から、特に、2価のベンゼン環、2価のナフタレン環又は2価のチオフェン環が望ましい。また、ポリアミノキノキサリン化合物からなる膜等の電気特性を安定に保つという点から、これらの環状置換基は、さらに置換基 $Y$ で置換されていることが好ましい。

$R^6$ についても、酸化還元電位を良好にするという点から、フェニル基、ナフチル基又はチエニル基が好ましい。

なお、ポリアミノキノキサリン化合物からなる膜等のアモルファス性を安定に保つという点から、これらの $R^5$ 、 $R^6$ 、 $R^{63}$ 及び $R^{64}$ は、さらに置換基 $Y$ で置換されていることが好ましい。これらの場合も、置換基 $Y$ としては、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基が好ましく、 $C_1 \sim C_5$ アルキル基又は $C_1 \sim C_5$ アルコキシ基がより好ましい。

## 【0021】

また、式(1)で示されるポリアミノキノキサリン化合物の分子量は特に限定されるものではないが、重量平均分子量として1,000~100,000、特に4,000~50,000であることが好ましい。このことから、上記式(1)における $n$ は、2以上の正の整数であるが、ポリアミノキノキサリン化合物を上記重量平均分子量の範囲とする数であることが好ましく、例えば、 $n=2 \sim 400$ とすることができる。

## 【0022】

なお、上記各式において、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基としては、直鎖、分岐又は環状のいずれでもよく、例えば、メチル、エチル、 $n$ -プロピル、 $i$ -プロピル、 $n$ -ブチル、 $i$ -

ブチル、t-ブチル、s-ブチル、n-ペンチル、n-ヘキシル、2-エチルプロピル、2, 2-ジメチルプロピル、1, 2-ジメチルプロピル、1, 1, 2-トリメチルプロピル、1, 2, 2-トリメチルプロピル、1-エチル-1-メチルプロピル、1-エチル-2-メチルプロピル、1-メチルブチル、2-メチルブチル、3-メチルブチル、1, 1-ジメチルブチル、1, 2-ジメチルブチル、1, 3-ジメチルブチル、2, 2-ジメチルブチル、2, 3-ジメチルブチル、3, 3-ジメチルブチル、1-エチルブチル、2-エチルブチル、1-メチルペンチル、2-メチルペンチル、3-メチルペンチル及び4-メチルペンチル等があげられる。なお、C<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>アルキレン基としては、上記各アルキル基の水素原子を1つ外してなる基が挙げられる。

## 【0023】

C<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>ハロアルキル基としては、上記各アルキル基の水素原子の少なくとも1つが、ハロゲン原子で置換されてなる基が挙げられる。なお、ハロゲン原子は、塩素、臭素、ヨウ素、フッ素原子のいずれでもよい。

C<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>シアノアルキル基としては、上記各アルキル基の水素原子の少なくとも1つが、シアノ基で置換されてなる基が挙げられる。

縮合ヘテロアリール基としては、チエノ [3, 4-b] ピラジン-5-イル、フロ [3, 4-b] ピラジン-5-イル及び6H-ピロロ [3, 4-b] ピラジン-5-イル等が挙げられる。

## 【0024】

C<sub>1</sub>~C<sub>10</sub>アルコキシ基としては、直鎖、分岐又は環状のいずれでもよく、例えば、メトキシ、エトキシ、n-プロポキシ、i-プロポキシ、n-ブトキシ、i-ブトキシ、s-ブトキシ、t-ブトキシ、n-ペンチルオキシ、n-ヘキシルオキシ、1, 1-ジメチルプロポキシ、1, 2-ジメチルプロポキシ、2, 2-ジメチルプロポキシ、1-エチルプロポキシ、1, 1, 2-トリメチルプロポキシ、1, 2, 2-トリメチルプロポキシ、1-エチル-1-メチルプロポキシ、1-エチル-2-メチルプロポキシ、1-メチルブトキシ、2-メチルブトキシ、3-メチルブトキシ、1-エチルブトキシ、2-エチルブトキシ、1, 1-ジメチルブトキシ、1, 2-ジメチルブトキシ、1, 3-ジメチルブトキシ、2, 2-ジメチルブトキシ、2, 3-ジメチルブトキシ、3, 3-ジメチルブトキシ、1-メチルペンチルオキシ、2-メチルペンチルオキシ、3-メチルペンチルオキシ及び4-メチルペンチルオキシ等が挙げられる。

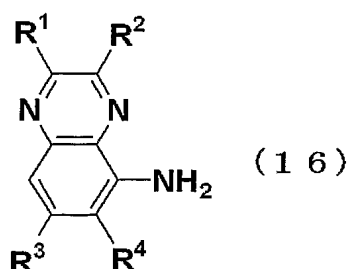
上記において、nはノルマルを、iはイソを、sはセカンダリーを、tはターシャリーをそれぞれ表す。

## 【0025】

次に、式(15)で表される化合物の合成法について説明すると、この化合物は、下記式(16)で表される5-アミノキノキサリン化合物を原料として合成することができる。

## 【0026】

## 【化18】



(式中、R<sup>1</sup>~R<sup>4</sup>は、上記式(1)と同じ。)

## 【0027】

具体的な合成法としては、特に限定されるものではなく、ジャーナル・オブ・ザ・ケミカル・ソサイエティ・パーキン・トランサクションズ I (J. Chem. Soc. Per

rk in Trans. I)、1988年、1331-1335頁、ケミストリ・レターズ (Chem. Lett.)、1997年、1185-1186頁に記載されている方法を用いることができる。

例えば、対応する5-アミノキノキサリン化合物を適当な溶媒に溶解し、適当な塩基存在下でニトロフルオロベンゼンと室温で反応させ、さらにPd/C存在下で水素添加反応させることによりR<sup>5</sup>にフェニル環を導入した目的化合物を合成できる。また、R<sup>6</sup>にチエニル基を有する目的化合物は、5-アミノキノキサリン化合物を適当な溶媒に溶解させ、Pd<sub>2</sub>(dba)<sub>3</sub>、BINAPをそれぞれ触媒量添加し、適当な塩基存在下で2-ブロモチオフェンと反応させることで合成できる。

#### 【0028】

なお、上記式(16)の5-アミノキノキサリン化合物の合成法としては、特に限定されるものではなく、例えば、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティ (J. Am. Chem. Soc.)、1957年、79巻、2245-2248頁、ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー (J. Org. Chem.)、1966年、31巻、3384-3390頁に記載されている方法を用いることができる。

#### 【0029】

式(1)で示されるポリアミノキノキサリン化合物の製造法としては、特に限定されるものではなく、式(15)のアミノキノキサリン化合物を任意の手法により重合法させて製造することができ、例えば、化学酸化重合、電解酸化重合、触媒重合等を用いることができ、多くの場合、重合体を電極表面に形成できるという点から、化学酸化重合、電解酸化重合が好ましく、特に、電解酸化重合が好適である。

化学酸化重合に用いられる酸化剤としては、特に限定されるものではなく、例えば、過硫酸アンモニウム、テトラアンモニウムパーオキサイド、塩化鉄、硫酸セリウム等が挙げられる。

#### 【0030】

電解酸化重合の具体的手法としては、例えば、式(15)で示されるモノマーに、酸化剤を添加して十分に攪拌した後、有機溶媒を加えて均一な溶液とし、この溶液に、白金メッシュ対極等を備えた三極式ビーカー型セルなどを用いて電解重合を行えばよい。

電解重合は、例えば、試験極基板として表面をエメリーペーパーなどにより傷つけた白金板を、参照極としてAg/Ag<sup>+</sup>を使用し、電気化学測定システムにより電解重合を行う。電解重合の具体的手法としては、例えば、電位掃引法、定電位法を用いることができる。これにより、目的とする高分子化合物は、電極上で膜状に析出することになる。

#### 【0031】

電解酸化重合に用いられる酸化剤としては、例えば、塩酸、硫酸、過塩素酸、トリフルオロメタンスルホン酸、パラトルエンスルホン酸等が挙げられ、中でも過塩素酸が好適である。

また、有機溶媒としては、例えば、N,N-ジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、アセトニトリル、ジクロロメタン、ジメチルスルホキシド、メタノール、エタノール等が挙げられ、特に、N,N-ジメチルホルムアミドを用いることが好ましい。

#### 【0032】

以上説明した式(1)で示されるポリアミノキノキサリン化合物は、その優れた電気科学的特性を利用してエネルギー貯蔵デバイスの活物質、特に電極活物質などに好適に利用できる。この場合、ポリアミノキノキサリン化合物自体が導電性を示すため、電極界面における接触抵抗を下げる効果が期待できる。

式(1)で示されるポリアミノキノキサリン化合物を含むエネルギー貯蔵デバイス用電極を作製する手法としては、特に限定されるものではなく、上述した式(15)のモノマーを電極上で電解酸化重合して式(1)膜状に析出させて電極を作製することができる。

また、ポリアミノキノキサリン化合物は、蒸着法、スピンコート法、ディッピング法、キャスト法、スクリーン印刷法等により容易に薄膜化することができ、これらの手法を用いて、電極表面をポリアミノキノキサリン化合物含有薄膜で被覆する等により、電極を作

製することもできる。

### 【0033】

特に、式(1)で表されるポリアミノキノキサリン化合物からなる電極活物質を含むコーティング用組成物調製し、これを集電板電極上に塗布積層する方法を用いることで、ポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として含む電極を簡便にかつ容易に作製することができる。

ここで、ポリアミノキノキサリン化合物を含むコーティング組成物の構成成分としては、特に限定されるものではなく、例えば、ポリアミノキノキサリン化合物、成膜性を向上させるための高分子材料、及び分散剤等を含む組成物を用いることができる。組成物中におけるポリアミノキノキサリン化合物の含有量としては、例えば、50～90質量%程度とすることができる。

なお、この組成物中には、必要に応じて、熱安定剤、光安定剤、充填剤、強化剤等の添加剤を適宜配合することができる。

### 【0034】

以上で説明したエネルギー貯蔵デバイス用電極では、ポリアミノキノキサリン化合物からなる電極活物質は、電解重合や塗布等により、電極表面に付着している態様のみであったが、これに限定されるものではない。例えば、予めポリアミノキノキサリン化合物からなる電極活物質を混合してなる電極用組成物を用いて、電極を作製することもできる。

### 【0035】

本発明のエネルギー貯蔵デバイス用電極は、電気二重層キャパシタ、リチウムイオン電池、プロトンポリマー電池、ニッケル水素電池、鉛蓄電池等の各種エネルギー貯蔵デバイスに好適に使用することができ、中でも、電気二重層キャパシタ、リチウムイオン電池、プロトンポリマー電池用の電極として用いることが好ましい。

特に、電気二重層キャパシタ用の電極として用いると、当該電極活物質の酸化還元反応とその表面に発生する電気二重層の両者をエネルギー源とすることができるので、従来の活性炭のみの電気二重層キャパシタより高容量の蓄電が可能となるものである。

### 【実施例】

### 【0036】

以下、合成例、実施例及び比較例を挙げて、本発明をより具体的に説明するが、本発明は下記の実施例に限定されるものではない。

### 【合成例1】

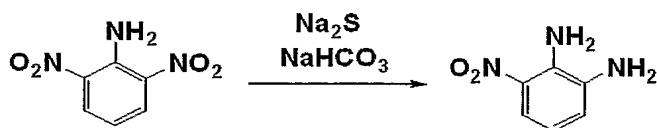
2, 3-ジヒドロキシ-5-アミノキノキサリンの合成

以下の(1)～(3)の方法で合成した。

### 【0037】

(1) 2, 3-ジアミノニトロベンゼンの合成

### 【化19】



### 【0038】

市販の1-アミノ-2, 5-ジニトロベンゼン14 gをメタノール225 mlに溶解し、これに硫化ナトリウム60 g、炭酸水素ナトリウム21 gを水240 gに溶解したものを、滴下ロートを用いて反応温度60℃に保ったまま添加した。添加終了後さらに60℃で1時間攪拌した。反応終了後、室温まで冷却し、濾過した。

m/z: (FD+) 153 (計算値153. 1396)、

<sup>1</sup>H-NMR: 7.7228, 7.7203, 7.7026, 7.2433, 6.9245, 6.6209, 6.6063, 6.6038, 6.5886, 5.9210, 3.3978

収量: 7.79 g (66.5%)、

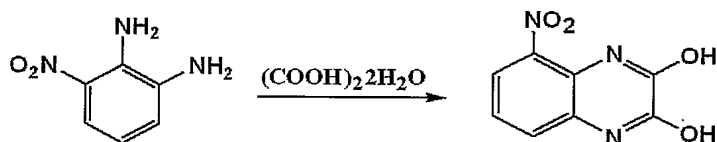
性状：赤褐色微細結晶、

融点：140℃。

【0039】

(2) 2, 3-ジヒドロキシ-5-ニトロキノキサリンの合成

【化20】



【0040】

2, 3-ジアミノニトロベンゼン 4 g (26.12 mmol) と市販の酢酸 2 水和物 6.59 g (52.24 mmol) を 50% 酢酸に溶解し、アルゴン気流下、沸点で 3 時間反応させた。反応終了後室温まで冷却し、析出した結晶を濾過した。

収量：3.01 g (55.6%)

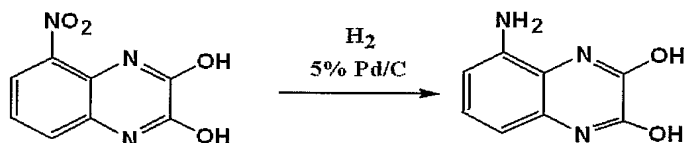
性状：黄色微細結晶

m/z : 207 (計算値 207.144)

【0041】

(3) 2, 3-ジヒドロキシ-5-アミノキノキサリンの合成

【化21】



【0042】

2, 3-ジヒドロキシ-5-ニトロキノキサリン 2.00 g をメタノール/ジオキサン 1 : 1 溶媒 100 g に溶解した後、反応系を充分にアルゴン置換し、これに 5% Pd/C (含水) 1.00 g 添加した。その後、系を水素置換し、室温で 20 時間反応した。反応終了後、水 130 ml に炭酸カリウム 6.00 g 溶解させたものに反応物を分散させ、生成物を溶解させた。濾過後得られた溶液に 35% 塩酸を徐々に添加し析出物を得た。

収量：1.10 g

性状：淡黄色微細結晶

m/z (FD+) : 177 (計算値 177.1616)

$^{13}\text{C}$ -NMR : 155.8030, 155.6504, 135.9570, 126.8390, 124.1303, 112.3265, 109.6025, 103.8418 ppm

【0043】

[合成例 2]

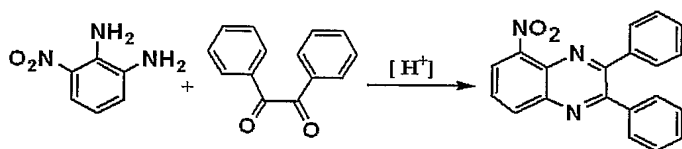
2, 3-ジフェニル-5-アミノキノキサリンの合成

以下の (1)、(2) の方法で合成した。

【0044】

(1) 2, 3-ジフェニル-5-ニトロキノキサリンの合成

【化22】



2, 3-ジアミノニトロベンゼン 1.53 g (10 mmol)、benzil 2.00 g (9.6 mmol) を 4 つ口フラスコに入れ、これに酢酸：メタノール = 1 : 1 溶媒 30 g を加え溶解させた。その後反応温度 70℃ で 2 時間反応させた。反応後溶媒を除去



し、生成物をシリカゲルカラムで抽出した（酢酸エチル：ヘキサン＝1：1）。

収量：2.11 g、

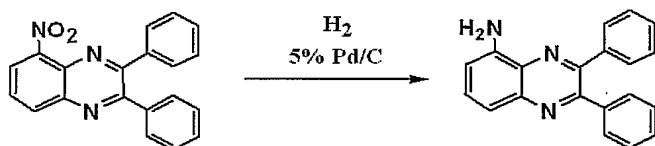
性状：黄色微細結晶、

m/z：327（計算値327.24）

【0045】

(2) 2,3-ジフェニル-5-アミノキノキサリンの合成

【化23】



【0046】

2,3-ジフェニル-5-ニトロキノキサリン1.04 gをジオキサン30 gに溶解し、アルゴン置換した後、5% Pd/C（含水）0.5 gを添加した。再度アルゴンで十分に置換した後、水素を添加し、室温で30時間反応させた。反応終了後、濾過して反応溶媒を除去した後、シリカゲルカラムで分離精製した（酢酸エチル：ヘキサン＝1：3）。

収量：0.73 g

性状：黄色微細結晶

m/z：297（計算値M：297.36）、

$^{13}\text{C}$ -NMR：153.6055, 150.1185, 144.2280, 141.9619, 139.4516, 139.3524, 131.1348, 130.0894, 129.9368, 128.7694, 128.6473, 128.3497, 128.1743, 117.2098, 110.2511 ppm.

【0047】

[合成例3]

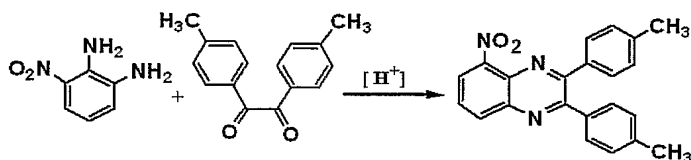
2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-アミノキノキサリンの合成

以下の(1)、(2)の方法で合成した。

【0048】

(1) 2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-ニトロキノキサリンの合成

【化24】



【0049】

2,3-ジアミノニトロベンゼン1.84 g (12 mmol), 4,4'-ジメチルベンジル2.38 g (10 mmol)を酢酸、メタノール混合溶媒(1：1)40 gに溶解し、反応温度80℃で4時間反応させた。反応終了後、溶媒を除去し、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量：1.30 g

性状：黄色微細結晶

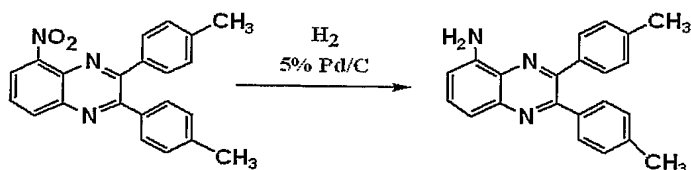
m/z：355（計算値355.39）

$^{13}\text{C}$ -NMR：154.8950, 154.8339, 147.0894, 140.7563, 140.1307, 139.8636, 135.5984, 135.1253, 133.7061, 133.2254, 130.2725, 129.7003, 129.3188, 129.1204, 128.4108, 127.7470, 124.2142 ppm.

【0050】

## (2) 2, 3-ジ(4-メチルフェニル)-5-アミノキノキサリンの合成

## 【化25】



## 【0051】

2, 3-ジ(4-メチルフェニル)-5-ニトロキノキサリン 2.02 g をジオキサン 30 g に溶解し、アルゴンで置換した後に 5% Pd/C (含水) 0.6 g を添加した。再度アルゴン置換した後、水素置換し、室温で 18 時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾サイをさらにアセトンとジオキサンで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶媒を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 1.36 g

性状: 黄色微細結晶

m/z: 325 (計算値 325.14)、

$^{13}\text{C}$ -NMR: 153.6131, 150.1643, 144.0907, 141.8551, 138.6581, 138.5894, 136.7047, 136.6666, 131.2721, 130.7761, 129.9292, 129.7766, 129.0365, 128.9815, 117.2403, 110.0603 ppm.

## 【0052】

## [合成例4]

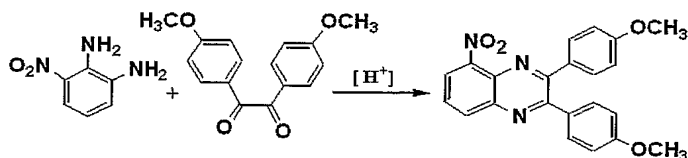
## 2, 3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-アミノキノキサリンの合成

以下の(1)、(2)の方法で合成した。

## 【0053】

## (1) 2, 3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-ニトロキノキサリンの合成

## 【化26】



## 【0054】

2, 3-ジアミノニトロベンゼン 1.54 g (10 mmol), 4, 4'-ジメトキシベンジル 2.25 g (8.3 mmol) を溶媒 (メタノール: 酢酸 = 1:1, 100 g) に溶解し、室温で 20 時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾サイをさらにアセトンとジオキサンで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶剤を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 1.24 g

性状: 黄色微細結晶

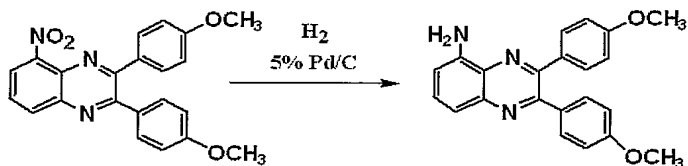
m/z: 387 (計算値: 387.39)、

$^{13}\text{C}$ -NMR: 161.0983, 160.9075, 154.3303, 154.2464, 146.9520, 140.6495, 133.5993, 133.1415, 131.9207, 130.8448, 130.4099, 127.5104, 124.0998, 114.1043, 113.8830 ppm

## 【0055】

## (2) 2, 3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-アミノキノキサリンの合成

## 【化 27】



## 【0056】

2, 3- (4-ジメトキシフェニル) -5-ニトロキノキサリン 0.55 g をジオキサン 30 g に溶解し、アルゴンで十分に置換した。その後、5% Pd/C (含水) 0.5 g を添加し、再度アルゴンで充分置換した。この系を水素置換し、室温で 24 時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾サイをさらにアセトンとジオキサンで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶媒を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 0.37 g

性状: 黄色微細結晶

m/z: 325 (計算値: 325.43)

$^{13}\text{C}$ -NMR: 160.1369, 160.0606, 153.1324, 149.7370, 144.0144, 141.7483, 131.3942, 131.2874, 130.6235, 117.1640, 113.8296, 113.6618, 110.0145, 55.3828 ppm

## 【0057】

## [合成例 5]

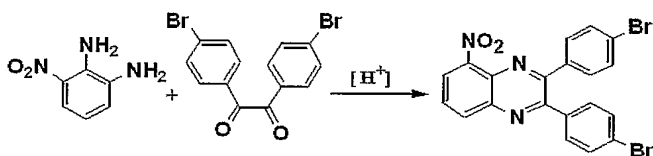
2, 3-ジ (4-ブロモフェニル) -5-アミノキノキサリンの合成

以下の (1)、(2) の方法で合成した。

## 【0058】

(1) 2, 3-ジ (4-ブロモフェニル) -5-ニトロキノキサリンの合成

## 【化 28】



## 【0059】

2, 3-ジアミノニトロベンゼン 1.53 g (10 mmol), 4, 4'-ジブロモベンジル 3.68 g (10 mmol) を酢酸、メタノール混合溶媒 (1:1) 80 g に溶解し、反応温度 70℃ で 30 時間反応させた。反応終了後、溶媒を除去し、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 1.89 g

性状: 黄色微細結晶

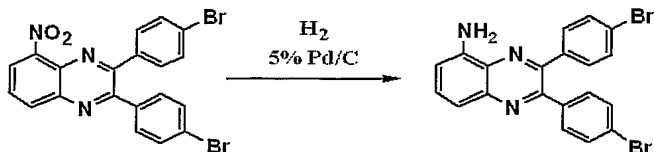
m/z: 485 (計算値 485.12)

$^{13}\text{C}$ -NMR: 153.4453, 153.3613, 147.0065, 140.7945, 136.8116, 136.3766, 133.7824, 133.2635, 132.0504, 131.8749, 131.8215, 131.3789, 128.5787, 124.9849, 124.8780, 124.7102 ppm

## 【0060】

(2) 2, 3-ジ (4-ブロモフェニル) -5-アミノキノキサリンの合成:

## 【化29】



## 【0061】

2, 3-ジ(4-ブロモフェニル)-5-ニトロキノキサリン 1.01 g (mol) をジオキサン 30 g に溶解し、アルゴンで十分に置換した。その後、5% Pd/C (含水) 0.3 g を添加し、再度アルゴンで充分置換した。この系を水素置換し、室温で 24 時間反応させた。反応終了後濾過し、濾サイをさらにアセトンとジオキサンで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶媒を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 0.66 g

性状: 黄色微細結晶

m/z: 455 (計算値: 455.12)。

## 【0062】

## [合成例6]

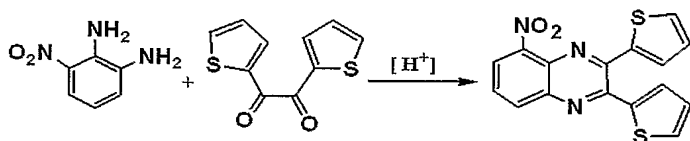
2, 3-ジチエニル-5-アミノキノキサリンの合成

以下の(1)、(2)の方法で合成した。

## 【0063】

(1) 2, 3-ジチエニル-5-ニトロキノキサリンの合成

## 【化30】



## 【0064】

2, 3-ジアミノニトロベンゼン 0.022 g (0.144 mmol), 2, 2'-チエニル 0.01938 g (0.087 mmol) を酢酸、メタノール混合溶媒 (1:1) 3 g に溶解し、反応温度 70℃ で 30 時間反応させた。反応終了後溶媒を除去し、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 0.04 g

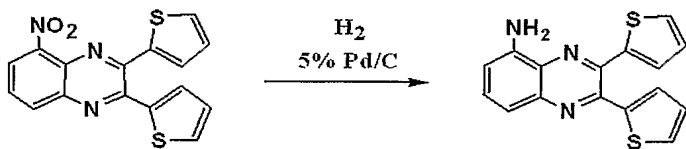
性状: 黄色微細結晶

m/z: 339 (計算値: 339.40)

## 【0065】

(2) 2, 3-ジチエニル-5-アミノキノキサリンの合成

## 【化31】



## 【0066】

2, 3-ジチエニル-5-ニトロキノキサリン 1.01 g (mol) をジオキサン 30 g に溶解し、アルゴンで十分に置換した。その後 5% Pd/C (含水) 0.3 g を添加し、再度アルゴンで充分置換した。この系を水素置換し、室温で 24 時間反応させた。反応終了後濾過し、濾サイをさらにアセトンとジオキサンで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶剤を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 0.40 g、

性状: 黄褐色微細結晶、

$m/z$ : 309 (計算値 309.42)

【0067】

[合成例 7]

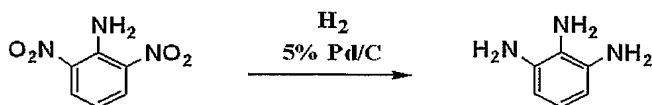
10-アミノジベンゾ (A, C) フェナジンの合成

以下の (1)、(2) の方法で合成した。

【0068】

(1) 1, 2, 3-トリアミノベンゼンの合成

【化 3 2】



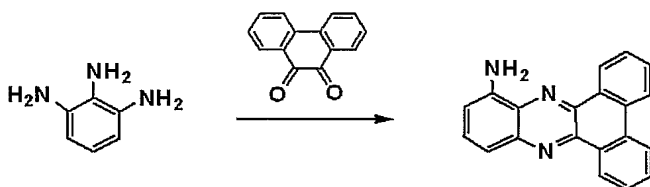
【0069】

2, 6-ジニトロアニリン 15.0 g (82 mmol) を THF 150 g に溶解した後、反応系を十分に窒素置換し、これに 5% Pd/C (含水) 7.6 g 添加した。その後水素置換し、室温で 15 時間反応した。反応終了後、反応液をろ過して Pd を除去し、ろ液をそのまま濃縮することで目的物を得た。得られた化合物は不安定であるため、そのまま次反応に使用した。

【0070】

(2) 10-アミノジベンゾ (A, C) フェナジンの合成

【化 3 3】



【0071】

1, 2, 3-トリアミノベンゼン (82 mmol)、9, 10-フェナントレンキノン 14.6 g (70 mmol) を 4 つ口フラスコに入れ、これに酢酸：メタノール = 1 : 1 溶媒 350 g を加え溶解させた。その後反応温度 70 °C で 2 時間反応させた。反応後溶媒を除去し、生成物をメタノールで洗浄することで目的物を得た。

収量: 17.1 g

性状: 黄土色固体

$m/z$ : 295 (計算値 295.11)。

【0072】

[合成例 8]

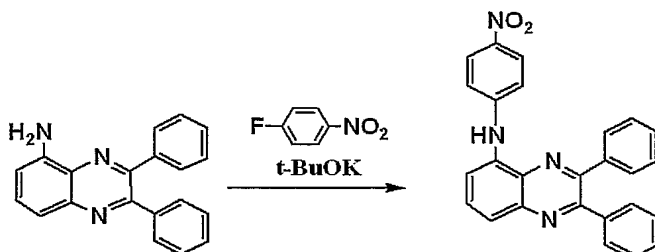
2, 3-ジフェニル-5-(4-アミノフェニル) アミノキノキサリンの合成

以下の (1)、(2) の方法で合成した。

【0073】

(1) 2, 3-ジフェニル-5-(4-ニトロフェニル) アミノキノキサリンの合成

【化 3 4】



【0074】

2, 3-ジフェニル-5-アミノキノキサリン 4.0 g (13.4 mmol)、4-フ

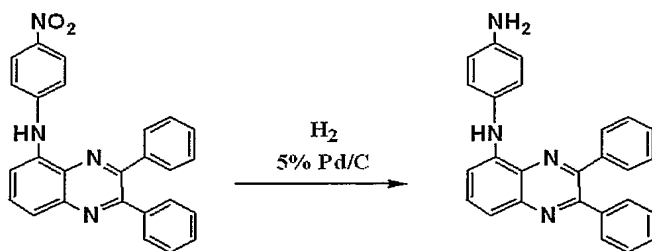
ルオロニトロベンゼン 2.1 g (14.9 mmol)、ジメチルスルホキシド 100 ml を攪拌しながら、*t*-ブトキシカリウム 5.0 g (44.6 mmol) をゆっくり添加した。添加終了後、反応容器中を窒素置換し、室温で 24 時間攪拌させた。反応終了後、冷却しながら水 100 ml を添加した後、クロロホルム溶媒を用い有機層を抽出し、溶媒を濃縮して目的物を得た。

収量: 5.4 g

【0075】

(2) 2,3-ジフェニル-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化35】



【0076】

2,3-ジフェニル-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリン 5.4 g (2.9 mmol) をテトラヒドロフラン 100 ml に溶解し、反応容器内を窒素置換した。その後 5% Pd/C (含水) 5.0 g を添加し、再度窒素で充分置換した。この系を水素置換し、室温で 10 時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾液をさらにテトラヒドロフランで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶媒を除去した後、反応生成物をテトラヒドロフラン/ヘプタン混合溶媒中から再結晶させた。

収量: 3.9 g

性状: 橙色固体

$m/z$ : 388 (計算値 388.17)、

$^{13}\text{C-NMR}$ : 153.597, 149.658, 142.978, 142.887, 142.009, 139.306, 139.199, 132.290, 131.283, 130.008, 129.825, 128.680, 128.588, 128.267, 128.130, 124.794, 116.198, 116.114, 106.648 ppm

【0077】

[合成例 9]

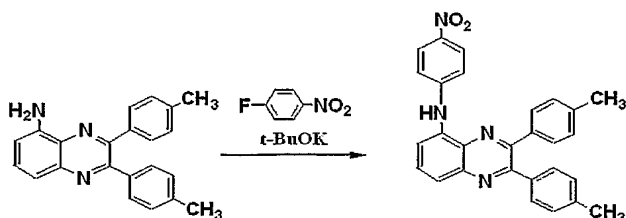
2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

以下の(1)、(2)の方法で合成した。

【0078】

(1) 2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化36】



【0079】

2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-アミノキノキサリン 3.0 g (9.2 mmol)、4-フルオロニトロベンゼン 1.4 g (9.9 mmol)、ジメチルスルホキシド 100 ml を攪拌しながら、*t*-ブトキシカリウム 3.4 g (30.3 mmol) をゆっ

くり添加した。添加終了後、反応容器中を窒素置換し、室温で20時間攪拌させた。反応終了後、冷却しながら水100mlを添加した後、クロロホルム溶媒を用い有機層を抽出し、溶媒を濃縮して目的物を得た。

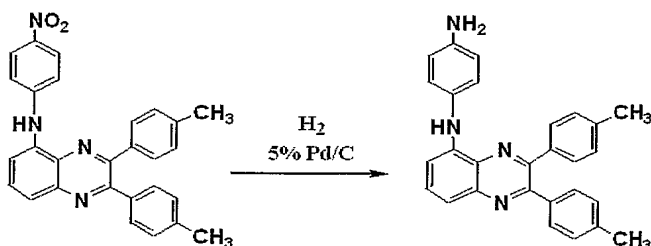
収量: 5.9 g

m/z: 446 (計算値 446.17)

【0080】

(2) 2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化37】



【0081】

2,3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリン 5.9 g (13.2 mmol) をテトラヒドロフラン 70 ml に溶解し、反応容器内を窒素置換した。その後 5% Pd/C (含水) 2 g を添加し、再度窒素で充分置換した。この系を水素置換し、室温で13時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾液をさらにテトラヒドロフランで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶剤を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 1.1 g

性状: 橙色固体

m/z: 416 (計算値 416.20)、

$^{13}\text{C}$ -NMR: 153.605, 149.711, 142.719, 141.917, 138.573, 136.543, 132.542, 130.977, 129.863, 129.703, 128.970, 128.870, 124.664, 116.198, 106.480, 21.352 ppm

【0082】

[合成例10]

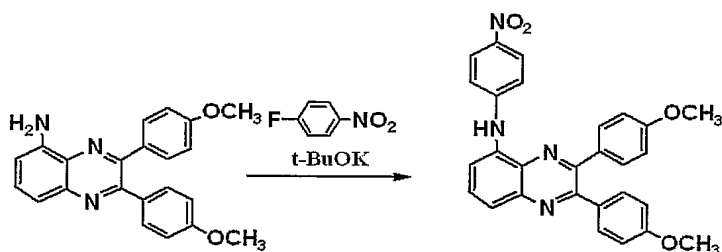
2,3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

以下の(1)、(26)の方法で合成した。

【0083】

(1) 2,3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化38】



【0084】

2,3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-アミノキノキサリン 5.0 g (14.0 mmol), 4-フルオロニトロベンゼン 2.4 g (17.0 mmol), ジメチルスルホキシド 120 ml を攪拌しながら、t-ブトキシカリウム 5.7 g (50.8 mmol)

をゆっくり添加した。添加終了後、反応容器中を窒素置換し、室温で8時間攪拌させた。反応終了後、冷却しながら水100mlを添加した後、クロロホルム溶媒を用い有機層を抽出し、溶媒を濃縮して目的物を得た。

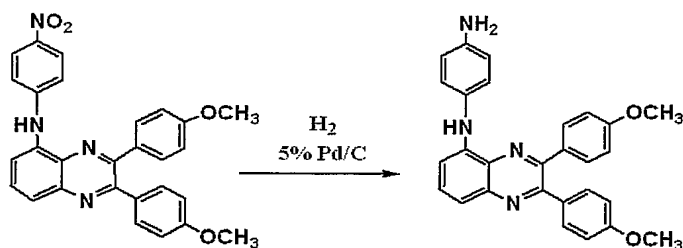
収量: 8.3 g

性状: 茶色固体

【0085】

(2) 2,3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化39】



【0086】

2,3-ジ(4-メトキシフェニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリン 8.3 g (17.3 mmol) をテトラヒドロフラン 100 ml に溶解し、反応容器内を窒素置換した。その後 5% Pd/C (含水) 5 g を添加し、再度窒素で充分置換した。この系を水素置換し、室温で10時間反応させた。反応終了後、濾過し、濾液をさらにテトラヒドロフランで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶剤を除去した後、反応生成物をヘキサン中で再結晶させることで目的物を得た。

収量: 4.5 g

性状: 橙色固体

m/z: 448 (計算値 448.19)

$^{13}\text{C}$ -NMR: 163.766, 159.994, 153.131, 148.872, 142.940, 142.688, 141.803, 132.420, 131.947, 131.329, 131.206, 130.779, 124.725, 116.076, 113.755, 113.625, 106.411, 98.953, 55.324 ppm

【0087】

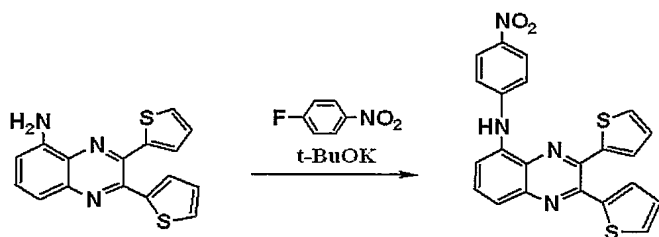
[合成例11]

2,3-ジ(2-チエニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成  
以下の(1)、(2)の方法で合成した。

【0088】

(1) 2,3-ジ(2-チエニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化40】



【0089】

2,3-ジ(2-チエニル)-5-アミノキノキサリン 3.1 g (9.9 mmol), 4-フルオロニトロベンゼン 1.4 g (9.9 mmol), ジメチルスルホキシド 15 g を攪拌しながら、t-ブトキシカリウム 3.3 g (29.6 mmol) をゆっくり添加し



た。添加終了後、反応容器中を窒素置換し、室温で14時間攪拌させた。反応終了後、冷却しながら水100mlを添加した後、得られた化合物をろ過、乾燥し、シリカゲルカラムにより精製した。

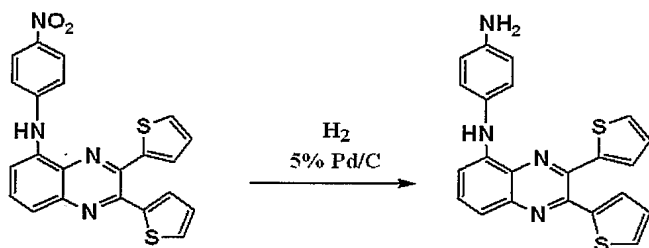
収量: 2.6 g

性状: 黄色固体

【0090】

(2) 2,3-ジ(2-チエニル)-5-(4-アミノフェニル)アミノキノキサリンの合成

【化41】



【0091】

2,3-ジ(2-チエニル)-5-(4-ニトロフェニル)アミノキノキサリン2.2 g (5.1 mmol)をテトラヒドロフラン50 mlに溶解し、反応容器内を窒素置換した。その後5% Pd/C (含水) 0.7 gを添加し、再度窒素で充分置換した。この系を水素置換し、室温で5時間反応させた。反応終了後濾過し、濾液をさらにテトラヒドロフランで洗浄し、再度濾過した。得られた濾液から溶剤を除去した後、反応生成物をシリカゲルカラムで抽出した。

収量: 1.9 g

性状: 橙色固体

m/z: 399 (計算値400.08)

$^{13}\text{C}$ -NMR: 146.665, 143.161, 143.009, 142.619, 142.009, 141.413, 132.084, 131.535, 130.443, 129.061, 128.840, 128.603, 128.473, 127.618, 127.512, 124.878, 116.068, 115.931, 106.930 ppm

【0092】

[合成例12]

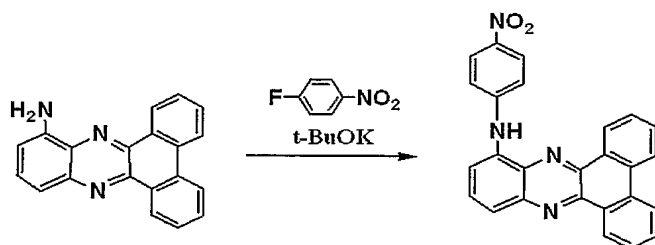
N-4-アミノフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジンの合成

以下の(1)~(3)の方法で合成した。

【0093】

(1) N-4-ニトロフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジンの合成

【化42】



【0094】

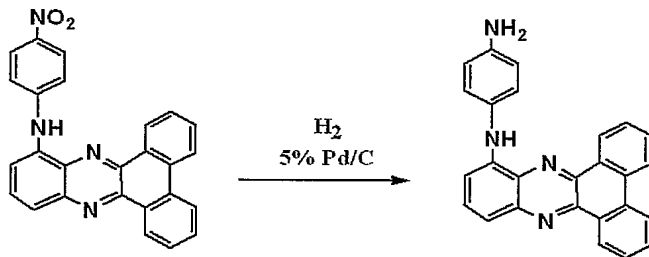
10-アミノジベンゾ (A, C) フェナジン10.0 g (34 mmol)、4-フルオロニトロベンゼン4.8 g (34 mmol)、ジメチルスルホキシド500 mlを攪拌しながら、t-ブトキシカリウム19.4 g (173 mmol)をゆっくり添加した。添加終了後、反応容器中を窒素置換し、室温で24時間攪拌させた。反応終了後、冷却しながら

ら水500mlを添加した後、反応液をろ過してろ物を得た。得られたろ物をメタノールで洗浄し、目的物を得た。

【0095】

(2) N-4-アミノフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジンの合成

【化43】



【0096】

N-4-ニトロフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジン4.5g (10.8mmol) をテトラヒドロフラン200mlに溶解し、反応容器内を窒素置換した。その後5% Pd/C (含水) 4.6gを添加し、再度窒素で充分置換した。この系を水素置換し、室温で10時間反応させた。反応終了後濾過し、濾サイをさらにテトラヒドロフランで洗浄した後にカラムで精製し、目的物を得た。

性状: 紫色結晶

m/z: 386 (計算値386.15)。

【0097】

[実施例1]

ポリ {2, 3-ジフェニル-5-(4-アミノフェニル) アミノキノキサリン} の合成  
白金メッシュ対極を備えた三極式ビーカー型セルを用い、下記の電位掃引法により電解酸化を行うことで、目的化合物の合成を行った。

2, 3-ジフェニル-5-(4-アミノフェニル) アミノキノキサリン0.19mg (0.5mmol)、過塩素酸1.05ml (11mmol) をN, N-ジメチルホルムアミド6.5gに溶解させた溶液を用いた。試験極基板として、表面をエメリーペーパーにより傷つけた白金板 (片面1.0cm<sup>2</sup>) を用い、参照極にAg/Ag<sup>+</sup>を使用し、電気化学測定システム (ビー・エー・エス株式会社) を用いて、電位範囲400~700mV、掃引速度50mV s e c<sup>-1</sup>とし、30サイクルの電位掃引を行い、電解重合を行った。電極上に重合された目的化合物が得られた。

性状: 黒色固体

TOF-MS: m/z 415 (一量体), 1065 (二量体), 1156 (三量体)。

【0098】

[実施例2]

ポリ {2, 3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-アミノフェニル) アミノキノキサリン} の合成

白金メッシュ対極を備えた三極式ビーカー型セルを用い、下記の電位掃引法により電解酸化を行うことで、目的化合物の合成を行った。

2, 3-ジ(4-メチルフェニル)-5-(4-アミノフェニル) アミノキノキサリン0.21mg (0.5mmol)、過塩素酸1.05ml (11mmol) をN, N-ジメチルホルムアミド6.5gに溶解させた溶液を用いた。試験極基板として、表面をエメリーペーパーにより傷つけた白金板 (片面1.0cm<sup>2</sup>) を用い、参照極にAg/Ag<sup>+</sup>を使用し、電気化学測定システム (ビー・エー・エス株式会社) を用いて、電位範囲1300~1600mV、掃引速度100mV s e c<sup>-1</sup>とし、30サイクルの電位掃引を行い、電解重合を行った。電極上に重合された目的化合物が得られた。

性状: 黒色固体

TOF-MS: m/z 429 (一量体), 826 (二量体), 1240 (三量体),

1667 (四量体)

【0099】

[実施例3]

ポリ {2, 3-ジ (2-チエニル) -5- (4-アミノフェニル) アミノキノキサリン} の合成

白金メッシュ対極を備えた三極式ビーカー型セルを用い、下記の電位掃引法により電解酸化を行うことで、目的化合物の合成を行った。

2, 3-ジ (2-チエニル) -5- (4-アミノフェニル) アミノキノキサリン 0.20 mg (0.5 mmol)、過塩素酸 1.05 ml (11 mmol) を N, N-ジメチルホルムアミド 6.5 g に溶解させた溶液を用いた。試験極基板として、表面をエメリーペーパーにより傷つけた白金板 (片面 1.0 cm<sup>2</sup>) を用い、参照極に Ag/Ag<sup>+</sup> を使用し、電気化学測定システム (ビー・エー・エス株式会社) を用いて、電位範囲 400~700 mV、掃引速度 100 mV s<sup>-1</sup> とし、30 サイクルの電位掃引を行い、電解重合を行った。電極上に重合された目的化合物が得られた。

性状: 黒色固体

TOF-MS: m/z 398 (一量体), 793 (二量体), 1192 (三量体), 1602 (四量体), 1987 (五量体)

【0100】

[実施例4]

ポリ {N-4-アミノフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジン} の合成

白金メッシュ対極を備えた三極式ビーカー型セルを用い、下記の定電位法により電解酸化を行うことで、目的化合物の合成を行った。

N-4-アミノフェニル-10-ジベンゾ (A, C) フェナジン 0.19 mg (0.5 mmol)、過塩素酸 1.05 ml (11 mmol) を N, N-ジメチルホルムアミド 6.5 g に溶解させた溶液を用いた。試験極基板として、表面をエメリーペーパーにより傷つけた白金板 (片面 1.0 cm<sup>2</sup>) を用い、参照極に Ag/Ag<sup>+</sup> を使用し、電気化学測定システム (ビー・エー・エス株式会社) を用いた。定電位法では電流量を 2.0 C/cm<sup>2</sup> に規制し 0.7 V で重合を行い、試験極表面に黒色の重合膜が得られた。得られた膜は N, N-ジメチルホルムアミドにより表面を洗浄した。

TOF-MS: m/z 781 (二量体), 1167 (三量体); 1552 (四量体), 1940 (五量体)

サイクリックボルタンメトリー測定による酸化ピーク及び還元ピーク (0.1 mol/L テトラエチルアンモニウムパークロレートのアセトニトリル溶液中で測定): 酸化ピーク 700 mV, 1000 mV、還元ピーク -200 mV, 300 mV

【0101】

上記実施例4で得られた電極を用いてセルを作製し、下記方法にて充放電試験を行い、静電容量を求めたところ、58 F/g であった。

(充放電試験方法)

上記重合膜が形成された白金電極を試験極、白金板を対極、Ag/Ag<sup>+</sup> を参照極とした三極式ビーカー型セルを用い、下記条件により定電流充放電試験を行った。

0.1 mol/L テトラエチルアンモニウムパークロレートのアセトニトリル溶液中に、上記セルをセットし、電流密度 0.5 mA/cm<sup>2</sup>、カットオフ電位 1.5 V ~ -0.5 V で測定を行い、10 サイクル時の値を測定値とした。

【0102】

[比較例1]

ポリ {10-アミノジベンゾ (A, C) フェナジン} の合成

白金メッシュ対極を備えた三極式ビーカー型セルを用い、定電位法により電解酸化を行うことで、目的化合物の合成を行った。10-アミノジベンゾ (A, C) フェナジン 0.15 mg (0.5 mmol)、過塩素酸 1.05 ml (11 mmol) を N, N-ジメチルホルムアミド 6.5 g に溶解させた溶液を用いた。試験極基板として、表面をエメリーペ

ーパーにより傷つけた白金板（片面  $1.0 \text{ cm}^2$ ）を用い、参照極に  $\text{Ag}/\text{Ag}^+$  を使用し、電気化学測定システム（ビー・エー・エス株式会社）を用いた。定電位法では電気量を  $2.0 \text{ C}/\text{cm}^2$  に規制し  $0.9 \text{ V}$  で重合を行い、試験極表面に黒色の重合膜が得られた。得られた膜は  $\text{N}$ ， $\text{N}$ -ジメチルホルムアミドにより表面を洗浄した。

サイクリックボルタンメトリー測定による酸化ピーク及び還元ピーク（ $0.1 \text{ mol/L}$  テトラエチルアンモニウムパークロレートのアセトニトリル溶液中で測定）：酸化ピーク  $1100 \text{ mV}$ 、還元ピーク  $200 \text{ mV}$

上記比較例 1 で得られた電極を用いてセルを作製し、実施例 4 と同様の条件にて充放電試験を行い、静電容量を求めたところ、 $47 \text{ F/g}$  であった。

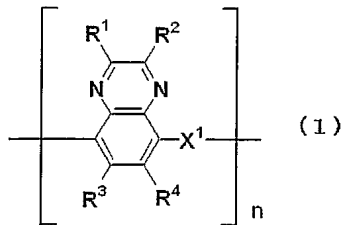
【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 エネルギーレベルを高密度化することができ結果、デバイスの小型軽量化を図ることのできるエネルギー貯蔵デバイス用電極を提供すること。

【解決手段】 式(1)で表されるポリアミノキノキサリン化合物を電極活物質として含むエネルギー貯蔵デバイス用電極。

【化1】



(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は、それぞれ独立して、水素原子、水酸基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基等を表し、 $R^3$ 及び $R^4$ は、それぞれ独立して、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、アミノ基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキル基、 $C_1 \sim C_{10}$ アルコキシ基等を表し、 $X^1$ は、 $-NH-R^5-NH-$ 又は $-NH-R^6-$ を表し、 $R^5$ 及び $R^6$ は、それぞれ独立して、 $C_1 \sim C_{10}$ アルキレン基、 $-C(O)CH_2-$ 、 $-CH_2C(O)-$ 等を表し、 $n$ は、少なくとも2以上の整数を表す。)

【選択図】 なし

【書類名】 出願人名義変更届 (一般承継)  
【提出日】 平成16年 5月25日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【事件の表示】  
【出願番号】 特願2004- 30014  
【承継人】  
【識別番号】 304020177  
【氏名又は名称】 国立大学法人 山口大学  
【代表者】 加藤 紘  
【電話番号】 0836-85-9963  
【連絡先】 知的財産本部 奥 登志生  
【その他】 1 5 文科会第 1 9 9 9 号に基づく承継

特願 2004-030014

出願人履歴情報

識別番号

[391012464]

1. 変更年月日

1991年 1月22日

[変更理由]

新規登録

住所

山口県山口市大字吉田1677の1

氏名

山口大学長

特願 2 0 0 4 - 0 3 0 0 1 4

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[ 0 0 0 0 0 3 9 8 6 ]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 2 9 日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区神田錦町 3 丁目 7 番地 1

氏 名

日産化学工業株式会社



特願 2 0 0 4 - 0 3 0 0 1 4

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[ 3 0 4 0 2 0 1 7 7 ]

1. 変更年月日

2 0 0 4 年 4 月 5 日

[変更理由]

新規登録

住 所

山口県山口市大字吉田 1 6 7 7 - 1

氏 名

国立大学法人山口大学